

(19)



Europäisches Patentamt  
European Patent Office  
Office européen des brevets



(11)

EP 0 737 684 A1

(12)

# EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(43) Veröffentlichungstag:  
16.10.1996 Patentblatt 1996/42

(21) Anmeldenummer: 96810205.3

(22) Anmeldetag: 02.04.1996

(51) Int Cl.<sup>6</sup>: C07D 403/12, C07D 249/18,  
C07D 249/08, C09K 15/30,  
C23F 11/14, C10M 133/44  
// C10N30:12, C10N30:14

(84) Benannte Vertragsstaaten:  
BE DE DK ES FR GB IT NL

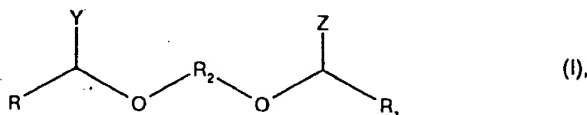
(71) Anmelder: CIBA-GEIGY AG  
4002 Basel (CH)

(30) Priorität: 11.04.1995 CH 1070/95

(72) Erfinder: Wolf, Jean-Pierre, Dr.  
1791 Courtaman (CH)

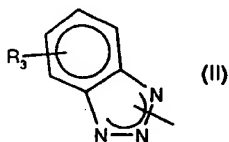
(54) (Benz)Triazolreste enthaltende Verbindungen, deren Herstellung und deren Verwendung als Metalldesaktivatoren und Korrosionsschutzmittel

(57) Es werden Verbindungen der Formel I sowie deren Mischungen beschrieben,

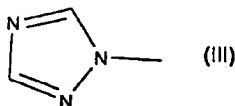


worin

Y und Z unabhängig voneinander ein Rest der Formel

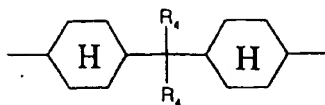


oder



sind.

R und R<sub>1</sub> unabhängig voneinander Wasserstoff, C<sub>1</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl, C<sub>5</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, mit C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiertes C<sub>5</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, Phenyl oder mit C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiertes Phenyl bedeutet,  
R<sub>2</sub> C<sub>2</sub>-C<sub>20</sub> Alkyl, C<sub>5</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, ein Rest der Formel



oder  $-(C_nH_{2n}O)_mC_nH_{2n}-$  ist, wobei n für 2, 3 oder 4 und m für 1 bis 20 stehen,  
 R<sub>3</sub> für Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl steht, und  
 R<sub>4</sub> Wasserstoff oder Methyl bedeutet.

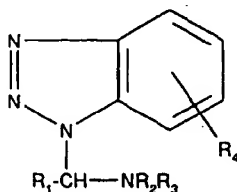
Die Verbindungen/Mischungen eignen sich besonders als Metalldesaktivatoren für die Anwendung in Schmierstoffen.

## Beschreibung

Die Erfindung betrifft neue, vor allem als Metalldesaktivatoren und Korrosionsinhibitoren geeignete Verbindungen mit Triazol- und/oder Benzotriazolgruppen, deren Mischungen, diese Verbindungen oder deren Mischungen enthaltende Zusammensetzungen sowie ihre Verwendung und Herstellung.

Kupferionen katalysieren bekanntlich die Autoxidation sowie die Peroxidradikalbildung in organischen Materialien. Dies trifft auch für den oxidativen Abbau von Schmierstoffen zu. (Vgl. Ullmann's Encyclopedia of Industrial Chemistry, Vol A3, p. 104). Durch Zugabe von Benzotriazol oder Benzotriazol-Derivaten, meist zusammen mit Antioxidantien, kann die Beschleunigung der Schmierstoffzersetzung durch Kupfer drastisch verringert werden.

Man setzt technisch zur Zeit beispielsweise Verbindungen des Typs



ein, worin z.B.  $R_1$  Wasserstoff,  $R_2$  und  $R_3$  2-Ethylhexyl oder Hydroxyethyl sind und  $R_4$  Wasserstoff oder Methyl ist (s. z.B. US 4,683,071 und US 4,701,273).

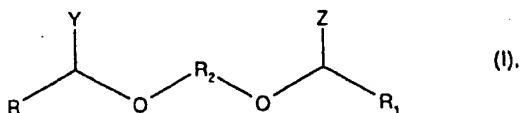
In US 5,076,948 werden N-Triazolverbindungen mit Alkoxygruppen beschrieben. Weiterhin sind aus den Patentschriften US 4,153,565 und US 5,032,300 N-Benzotriazolverbindungen mit Alkoxygruppen bekannt.

Katritzky et al. beschreiben Verbindungen, welche zwei über Stickstoff gebundene Benzotriazolreste enthalten [A. R. Katritzky et al., J. Chem Soc. Perkin Trans. 1987, 791; 1990, 1717; J. Heterocyclic Chem. 27, 1543 (1990)].

Es besteht weiterhin ein Bedarf an Wirkstoffen mit metalldesaktivierenden bzw. korrosionsverhindernden Eigenschaften.

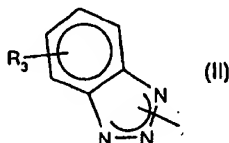
Es wurde nun gefunden, daß die im folgenden näher beschriebenen, zwei (Benzo)triazolreste enthaltenden Verbindungen ausgezeichnete metalldesaktivierende und korrosionsverhindernde Eigenschaften aufweisen.

Die Erfindung betrifft daher Verbindungen der Formel I



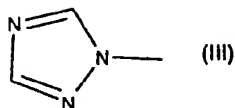
worin

Y und Z unabhängig voneinander ein Rest der Formel



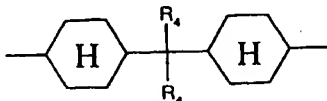
oder

**THIS PAGE BLANK (USPTO)**



sind,

R und R<sub>1</sub> unabhängig voneinander Wasserstoff, C<sub>1</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl, C<sub>5</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, mit C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkyl substituiertes C<sub>5</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, Phenyl oder mit C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiertes Phenyl bedeutet,  
 R<sub>2</sub> C<sub>2</sub>-C<sub>20</sub> Alkyl, C<sub>5</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, ein Rest der Formel



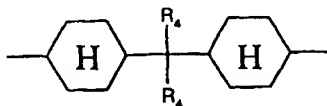
oder (C<sub>n</sub>H<sub>2n</sub>O)<sub>m</sub>C<sub>n</sub>H<sub>2n</sub> ist, wobei n für 2, 3 oder 4 und m für 1 bis 20 stehen,  
 R<sub>3</sub> für Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl steht, und  
 R<sub>4</sub> Wasserstoff oder Methyl bedeutet,

sowie Mischungen solcher Verbindungen.

Die Erfindung betrifft insbesondere auch Mischungen der soeben beschriebenen Verbindungen der Formel I, in denen die Reste Y und Z verschieden sind mit Verbindungen der Formel I, in denen die Reste Y und Z gleich sind.

Zweckmäßig sind Verbindungen bzw. Verbindungsgemische der Formel I, worin R und R<sub>1</sub> Wasserstoff, C<sub>1</sub>-C<sub>9</sub>-Alkyl oder Phenyl,

R<sub>2</sub> C<sub>2</sub>-C<sub>15</sub>-Alkyl, C<sub>5</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, ein Rest der Formel



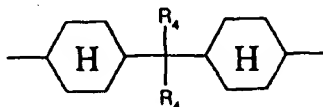
oder (C<sub>n</sub>H<sub>2n</sub>O)<sub>m</sub>C<sub>n</sub>H<sub>2n</sub>, wobei n für 2, 3 oder 4 und m für 1 bis 10 stehen, und  
 R<sub>3</sub> Wasserstoff oder Methyl sind.

Bevorzugt sind in den Verbindungen der Formel I R und R<sub>1</sub> gleich.

Bevorzugt sind ferner Verbindungen der Formel I, worin

R und R<sub>1</sub> Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl sind,

R<sub>2</sub> C<sub>2</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl, Cyclohexyl oder ein Rest der Formel



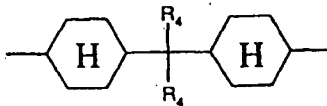
oder (C<sub>n</sub>H<sub>2n</sub>O)<sub>m</sub>C<sub>n</sub>H<sub>2n</sub> ist, wobei n für 2, 3 oder 4 und m für 1 bis 10 stehen, und

R<sub>3</sub> Wasserstoff oder Methyl ist.

Besonders bevorzugt sind in den soeben beschriebenen Verbindungen

**THIS PAGE BLANK (USPTO)**

R und R<sub>1</sub> Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl und  
 R<sub>2</sub> C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-Alkylen oder Cyclohexylen oder ein Rest der Formel



C<sub>1</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl bedeutende Reste können gerad- oder verzweigt sein und sind je nach der bezeichneten Zahl der C-Atome beispielsweise Methyl, Ethyl, Propyl, Isopropyl, n-Butyl, Isobutyl, t-Butyl, Pentyl, Isopentyl, Hexyl, Heptyl, Octyl, 2-Ethylhexyl, Nonyl, Decyl, Undecyl, Dodecyl, 2-Ethylbutyl, 1-Methylpentyl, 1,3-Dimethylbutyl, 1,1,3,3-Tetramethylbutyl, 1-Methylhexyl, Isoheptyl, 1-Methylheptyl, 1,1,3-Trimethylhexyl, oder 1-Methylundecyl.

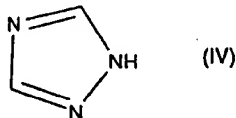
R<sub>3</sub> als Alkylrest hat bevorzugt 1-4 C-Atome und ist insbesondere Methyl.

C<sub>5</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl bedeutet beispielsweise Cyclopentyl, Cyclohexyl oder Cyclooctyl; bevorzugt sind Cycloalkylreste mit 5 oder 6 C-Atomen, besonders Cyclohexyl.

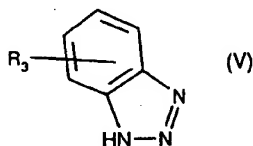
C<sub>5</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkylen kann beispielsweise Cyclohexylen, Cyclopentylen oder Cyclooctylen sein. Bevorzugt handelt es sich um Cyclohexylen.

Mit C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiertes Phenyl ist vorzugsweise mit Methyl oder Ethyl substituiert und ist insbesondere Mesityl, Xylol oder Toluol.

Die Erfindung betrifft auch ein Verfahren zu Herstellung von Verbindungen der Formel I und deren Mischungen, bei dem man Triazol der Formel



oder ein Benzotriazol der Formel



oder Mischungen davon

(i) mit Aldehyden R<sub>1</sub>CHO oder RCHO oder Mischungen solcher Aldehyde und Diolen HO-R<sub>2</sub>-OH umsetzt, wobei die Reste R, R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub> und R<sub>3</sub> wie anfangs definiert sind oder

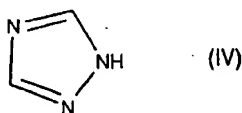
(ii), wenn R<sub>1</sub> und R Methyl sind und R<sub>2</sub> und R<sub>3</sub> wie anfangs definiert sind, man mit Divinylethern der Formel H<sub>2</sub>C=CH-O-R<sub>2</sub>-O-CH=CH<sub>2</sub> umsetzt.

Dabei können beliebige Mischungen von Verbindungen der Formeln IV und V eingesetzt werden, sofern von Mischungen dieser Verbindungen ausgegangen wird. Bevorzugt liegt dabei das Molverhältnis IV : V im Bereich von 1:99 bis 99:1, insbesondere von 1:9 bis 9:1 und ganz besonders von 1:4 bis 4:1.

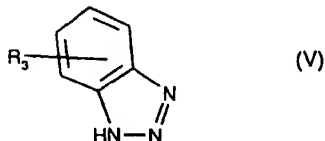
Die Erfindung betrifft ferner die nach obigem Verfahren erhältlichen Produkte bzw. Produktgemische.

Die in den Mischungen verschiedener Verbindungen der Formel I vorliegenden einzelnen Spezies kann man entweder durch Einsatz reiner unvermischter Ausgangsstoffe rein erhalten (vgl. weiter unten die Beispiele 2, 6, 13), oder sie können mit konventionellen physikalischen Trennmethode, wie z.B. Chromatographie, aus den Mischungen isoliert werden.

Da man also zur Herstellung der Verbindungen der Formel I und deren Mischungen Triazol



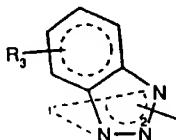
10 und/oder Benzotriazole



20 in beliebigen Mischungsverhältnissen einsetzen kann, richtet sich die Zusammensetzung der erfindungsgemäßen Mischungen nach dem Verhältnis, in denen die Ausgangsstoffe IV und V eingesetzt werden. Die Reaktivität von Benzotriazolderivaten und Triazol in den für die Herstellung möglichen Reaktionen ist weitgehend gleich. Es entstehen daher Gemische von Verbindungen der Formel I mit gleichen und verschiedenen Resten Y und Z, deren Zusammensetzung weitgehend von den Konzentrationen der Reaktionspartner abhängt und eine im wesentlichen statistische

25 Verteilung der Reaktionsprodukte aufweist.

Der nicht festgelegte Ort der freien Bindung in Formel II



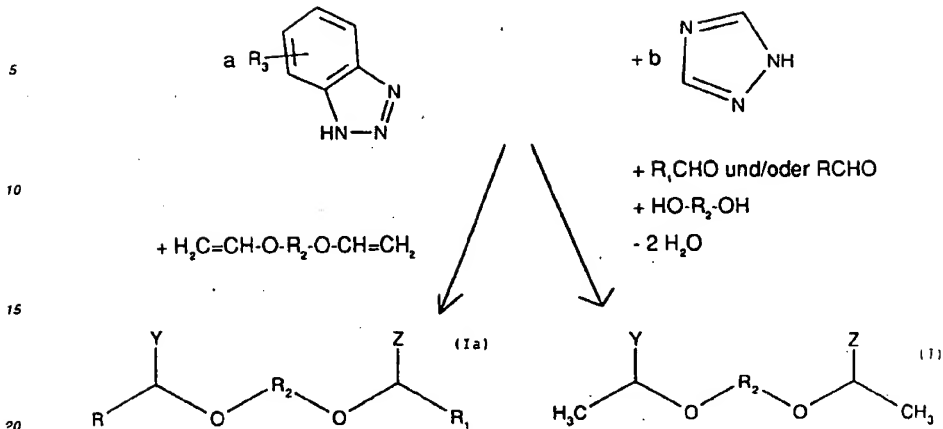
35 soll andeuten, daß jeweils die Substitution in 1- oder 2-Position des Benzotriazols erfolgen kann, da das Benzotriazol in mesomeren Grenzstrukturen existiert.

Für die Herstellung der Verbindungen der Formel I kommen z. B. die beiden im folgenden erläuterten und in den Beispielen ausführlich illustrierten, in der organischen Chemie geläufigen, Methoden in Frage [vgl. A.R. Katritzky et al., J. Chem. Soc. Perkin Trans. 1987, 791; 1990, 1717; J. Heterocyclic. Chem. 27, 1543 (1990); J. Chem. Soc. Perkin Trans. 1989, 639]. Man kann das Benzotriazol und/oder Triazol mit einer äquimolaren Menge Aldehyd und der halben molaren Menge eines Diols der Formel HO-R<sub>2</sub>-OH - beispielsweise sauer katalysiert, z.B. durch p-Toluolsulfonsäure - umsetzen. Alternativ kann das (Benzo)Triazol direkt mit der halben molaren Menge eines Divinylethers der Formel H<sub>2</sub>C=CH-O-R<sub>2</sub>-O-CH=CH<sub>2</sub> (VI) umgesetzt werden - vorteilhaft ebenfalls sauer katalysiert. Man erhält dann Verbindungen der Formel I, worin R und R<sub>1</sub> Methyl sind (siehe Schema weiter unten).

45 Die Umsetzungen erfolgen z.B. nach folgendem Reaktionsschema:

50

55



Darin haben die Reste Y, Z, R und  $R_1$  bis  $R_3$  die anfangs angegebenen Bedeutungen, und a und b nehmen Werte von 0 bis 2 an, wobei die Summe von a und b 2 ist.

Die Kondensation kann in unpolaren organischen Lösungsmitteln unter Katalyse einer Säure wie zweckmäßigerweise para-Toluolsulfonsäure erfolgen.

Die Verbindungen können auch in Alkoholen oder Alkohol/Wasser-Gemischen hergestellt werden, beispielsweise in Ethanol, Methanol oder deren Mischungen mit Wasser. Unter diesen Umständen kann auf einen sauren Katalysator verzichtet werden.

Die Produkte können, wie oben erwähnt, in der 1- oder 2-Position des Benzotriazolsystems substituiert sein (1- oder 2-Benzotriazolylverbindungen). Eine Trennung etwaiger Isomeren ist nicht vonnöten, kann aber mit üblichen Methoden, wie z.B. Chromatographie, erfolgen. Bevorzugt werden in der Praxis die aus der Reaktion direkt erhaltenen Gemische eingesetzt.

Die eingesetzten Ausgangsstoffe sind kommerziell erhältlich oder nach bekannten Verfahren herstellbar. Es ist darauf hinzuweisen, daß beim Einsatz von Methylbenzotriazol bevorzugt eine Mischung von 4- und 5-Methylbenzotriazol verwendet wird.

Die erfindungsgemäßen Verbindungen eignen sich hervorragend als Metalldesaktivatoren und Antioxydantien für organische Materialien, insbesondere solche, die in Kontakt mit Metallen kommen oder Metallionen als Verunreinigungen enthalten. Für Schmiermittel zeigt sich auch eine deutliche Verschleißschutzaktivität. Die Erfindung betrifft daher auch Zusammensetzungen enthaltend

- a1) einen Schmierstoff, eine Metallbearbeitungs- oder Hydraulikflüssigkeit oder
- a2) ein Beschichtungs- oder Überzugsmittel, insbesondere einen Lack,
- und

b) mindestens eine Verbindung der Formel I, wobei die oben als bevorzugt genannten Verbindungen der Formel I und deren Gemische zu bevorzugten Zusammensetzungen führen.

Die Verbindungen der Formel I wirken an der Verhinderung von Oxidations- und Zersetzungsprozessen mit, indem sie insbesondere Kupferionen binden und so desaktivieren. Die Erfindung betrifft daher auch die Verwendung von Verbindungen der Formel I als Additive in Schmierstoffen, Hydraulik- und Metallbearbeitungsflüssigkeiten, Beschichtungs- und Überzugsmitteln, insbesondere als Metalldesaktivatoren und Korrosionsinhibitoren.

Die in Frage kommenden Schmierstoffe, Metallbearbeitungs- und Hydraulikflüssigkeiten basieren beispielsweise auf mineralischen oder synthetischen Ölen oder Mischungen davon. Die Schmierstoffe sind dem Fachmann geläufig und in der einschlägigen Fachliteratur, wie beispielsweise in Dieter Klamann, "Schmierstoffe und verwandte Produkte" (Verlag Chemie, Weinheim, 1982), in Schewe-Kobek, "Das Schmiermittel-Taschenbuch" (Dr. Alfred Hüthig-Verlag, Heidelberg, 1974) und in "Ullmanns Enzyklopädie der technischen Chemie", Bd.13, Seiten 85-94 (Verlag Chemie, Weinheim, 1977) beschrieben.

Die Schmierstoffe sind insbesondere Öle und Fette, beispielsweise basierend auf einem Mineralöl. Bevorzugt sind

Öle.

Eine weitere Gruppe von Schmierstoffen, die zur Anwendung gelangen können, sind pflanzliche oder tierische Öle, Fette, Talge und Wachse oder deren Gemische unter einander oder Gemische mit den erwähnten mineralischen oder synthetischen Ölen. Pflanzliche und tierische Öle, Fette, Talge und Wachse sind beispielsweise Palmkernöl, Palmöl, Olivenöl, Rüböl, Rapsöl, Leinöl, Erdnußöl, Sojabohnenöl, Baumwollöl, Sonnenblumenöl, Kürbiskernöl, Kokosnußöl, Maisöl, Rizinusöl, Baumnußöl und Mischungen davon, Fischöle, Talge von Schlachtieren wie Rindertalg, Klauenfett und Knochenöl sowie deren modifizierte, epoxidierte und sulfoxidierte Formen, beispielsweise epoxidiertes Sojabohnenöl.

Die Mineralöle basieren insbesondere auf Kohlenwasserstoffverbindungen.

Beispiele von synthetischen Schmierstoffen umfassen Schmierstoffe auf der Basis der aliphatischen oder aromatischen Carboxylester, der polymeren Ester, der Polyalkylenoxide, der Phosphorsäureester, der Poly- $\alpha$ -olefine oder der Silicone, eines Diesters einer zweiwertigen Säure mit einem einwertigen Alkohol, wie z.B. Dioctylsebacat oder Dinonyl adipat, eines Triesters von Trimethylolpropan mit einer einwertigen Säure oder mit einem Gemisch solcher Säuren, wie z.B. Trimethylolpropantripelargonat, Trimethylolpropan-tricaprylat oder Gemische davon, eines Tetraesters von Pentaerythrit mit einer einwertigen Säure oder mit einem Gemisch solcher Säuren, wie z.B. Pentaerythrit-tetra caprylat, oder eines komplexen Esters von einwertigen und zweiwertigen Säuren mit mehrwertigen Alkoholen, z.B. ein komplexer Ester von Trimethylolpropan mit Capryl- und Sebacinsäure oder von einem Gemisch davon. Besonders geeignet sind neben Mineralölen z.B. Poly- $\alpha$ -Olefine, Schmierstoffe auf Esterbasis, Phosphate, Glykole, Polyglykole und Polyalkylenglykole, sowie deren Mischungen mit Wasser.

Metallbearbeitungsflüssigkeiten und Hydraulikflüssigkeiten können auf Basis der gleichen Substanzen hergestellt werden wie vorstehend für die Schmiermittel beschrieben. Häufig handelt es sich dabei auch um Emulsionen solcher Substanzen in Wasser oder anderen Flüssigkeiten.

Erfindungsgemäße Schmierstoffzusammensetzungen finden z.B. Verwendung in Verbrennungsmotoren, z.B. in Kraftfahrzeugen, ausgerüstet z.B. mit Motoren des Otto-, Diesel-, Zweitakt-, Wankel- oder Orbitaltyps.

Die Verbindungen der Formel I sind gut in Schmierstoffen, Metallbearbeitungs- und Hydraulikflüssigkeiten löslich und sind deshalb als Zusätze zu Schmierstoffen, Metallbearbeitungs- und Hydraulikflüssigkeiten besonders geeignet.

Die Verbindungen der Formel I bzw. deren Gemische können den Schmierstoffen auf an sich bekannte Weise beigemischt werden. Die Verbindungen sind beispielsweise in Ölen gut löslich. Es ist auch möglich, einen sogenannten Masterbatch herzustellen, der nach Maßgabe des Verbrauchs auf Einsatzkonzentrationen mit dem entsprechenden Schmierstoff verdünnt werden kann. In solchen Fällen sind auch Konzentrationen über 10 Gew.% möglich.

Die erfindungsgemäßen Verbindungen, wie oben beschrieben, können z.B. in Mengen von 0,01 bis 10 Gew.-%, zweckmäßig in Mengen von 0,01 bis 5 Gew.-%, vorzugsweise in einer Menge von 0,01 bis 3 Gew.-% und ganz besonders bevorzugt von 0,01 bis 1,5 Gew.-%, bezogen auf die Zusammensetzung, in dem Schmierstoff, der Metallbearbeitungs- oder der Hydraulikflüssigkeit vorliegen.

Zusätzlich zu den erfindungsgemäßen Verbindungen können die Schmiermittel, Metallbearbeitungs- und Hydraulikflüssigkeiten noch weitere übliche Additive enthalten, wie z.B. weitere Antioxidantien, Metalldeaktivatoren, Rostinhibitoren, Viskositäts-Index-Verbesserer, Stockpunktniedriger, Dispergiemittel/Tenside und Hochdruck- und Verschleißschutzadditive (Extreme Pressure/Anti Wear Additives).

Beispiele hierfür sind:

#### Beispiele für phenolische Antioxidantien

1. Alkylierte Monophenole, z.B. 2,6-Di-tert-butyl-4-methylphenol, 2-Tert-butyl-4,6-dimethylphenol, 2,6-Di-tert-butyl-4-ethylphenol, 2,6-Di-tert-butyl-4-n-butylphenol, 2,6-Di-tert-butyl-4-iso-butylphenol, 2,6-Di-cyclopentyl-4-methylphenol, 2-(a-Methylcyclohexyl)-4,6-dimethylphenol, 2,6-Di-octadecyl-4-methylphenol, 2,4,6-Tri-cyclohexylphenol, 2,6-Di-tert-butyl-4-methoxymethylphenol, 2,6-Di-nonyl-4-methylphenol, 2,4-Dimethyl-6-(1'-methylundec-1'-yl)-phenol, 2,4-Dimethyl-6-(1'-methyl-heptadec-1'-yl)-phenol, 2,4-Dimethyl-6-(1'-methyl-tridec-1'-yl)-phenol und Mischungen davon.

2. Alkylthiomethylphenole, z.B. 2,4-Di-octylthiomethyl-6-tert-butylphenol, 2,4-Di-octylthiomethyl-6-methylphenol, 2,4-Di-octylthiomethyl-6-ethylphenol, 2,6-Di-do decylthiomethyl-4-nonylphenol.

3. Hydrochinone und alkylierte Hydrochinone, z.B. 2,6-Di-tert-butyl-4-methoxyphenol, 2,5-Di-tert-butyl-hydrochinon, 2,5-Di-tert-amyl-hydrochinon, 2,6-Diphenyl-4-octadecyloxyphenol, 2,6-Di-tert-butyl-hydrochinon, 2,5-Di-tert-butyl-4-hydroxyanisol, 3,5-Di-tert-butyl-4-hydroxyanisol, 3,5-Di-tert-butyl-4-hydroxyphenyl-stearat, Bis-(3,5-di-tert-butyl-4-hydroxyphenyl)adipat.

4. Tocopherole, z.B.  $\alpha$ -Tocopherol,  $\beta$ -Tocopherol,  $\gamma$ -Tocopherol,  $\delta$ -Tocopherol und Mischungen davon (Vitamin E).

5. Hydroxylierte Thiodiphenylether, z.B. 2,2'-Thio-bis-(6-tert-butyl-4-methylphenol), 2,2'-Thio-bis-(4-octylphenol), 4,4'-Thio-bis-(6-tert-butyl-3-methylphenol), 4,4'-Thio-bis-(6-tert-butyl-2-methylphenol), 4,4'-Thio-bis-(3,6-di-sec.-amylphenol), 4,4'-Bis-(2,6-dimethyl-4-hydroxyphenyl)-disulfid.

6. Alkyliden-Bisphenole, z.B. 2,2'-Methylen-bis-(6-tert-butyl-4-methylphenol), 2,2'-Methylen-bis-(6-tert-butyl-4-ethylphenol), 2,2'-Methylen-bis-[4-methyl-6-( $\alpha$ -methylcyclohexyl)-phenol], 2,2'-Methylen-bis-(4-methyl-6-cyclohexylphenol), 2,2'-Methylen-bis-(6-nonyl-4-methylphenol), 2,2'-Methylen-bis-(4,6-di-tert-butylphenol), 2,2'-Ethyliden-bis-(4,6-di-tert-butylphenol), 2,2'-Ethyliden-bis-(6-tert-butyl-4-isobutylphenol), 2,2'-Methylen-bis-[6-( $\alpha$ -methylbenzyl)-4-nonylphenol], 2,2'-Methylen-bis-[6-( $\alpha$ , $\alpha$ -dimethylbenzyl)-4-nonylphenol], 4,4'-Methylen-bis-(2,6-di-tert-butylphenol), 4,4'-Methylen-bis-(6-tert-butyl-2-methylphenol), 1,1-Bis-(5-tert-butyl-4-hydroxy-2-methylphenyl)-butan, 2,6-Bis-(3-tert-butyl-5-methyl-2-hydroxybenzyl)-4-methylphenol, 1,1,3-Tris-(5-tert-butyl-4-hydroxy-2-methylphenyl)-butan, 1,1-Bis-(5-tert-butyl-4-hydroxy-2-methylphenyl)-3-n-dodecyl mercaptobutan, Ethylenglycol-bis-[3,3-bis-(3'-tert-butyl-4'-hydroxyphenyl)-butyl], Bis-(3-tert-butyl-4-hydroxy-5-methylphenyl)-dicyclopentadien, Bis-[2-(3'-tert-butyl-2'-hydroxy-5'-methylbenzyl)-6-tert-butyl-4-methylphenyl]-terephthalat, 1,1-Bis-(3,5-dimethyl-2-hydroxyphenyl)-butan, 2,2-Bis-(3,5-ditert-butyl-4-hydroxyphenyl)-propan, 2,2-Bis-(5-tert-butyl-4-hydroxy-2-methylphenyl)-4-n-dodecyl mercapto-butan, 1,1,5,5-Tetra-(5-tert-butyl-4-hydroxy-2-methylphenyl)-pentan.

7. O-, N- und S-Benzylverbindungen, z.B. 3,5,3',5'-Tetra-tert-butyl-4,4'-dihydroxydibenzylether, Octadecyl-4-hydroxy-3,5-dimethylbenzyl-mercaptoacetat, Tris-(3,5-di-tert-butyl-4-hydroxybenzyl)-amin, Bis-(4-tert-butyl-3-hydroxy-2,6-dimethylbenzyl)-dithioterephthalat, Bis-(3,5-di-tert-butyl-4-hydroxybenzyl)-sulfid, Isooctyl-3,5-di-tert-butyl-4-hydroxybenzylmercaptoacetat.

8. Hydroxybenzylierte Malonate, z.B. Dioctadecyl-2,2-bis-(3,5-di-tert-butyl-2-hydroxybenzyl)-malonat, Di-octadecyl-2-(3-tert-butyl-4-hydroxy-5-methylbenzyl)-malonat, Di-dodecylmercaptoethyl-2,2-bis-(3,5-di-tert-butyl-4-hydroxybenzyl)-malonat, Di-[4-(1,1,3,3-tetramethylbutyl)-phenyl]-2,2-bis-(3,5-di-tert-butyl-4-hydroxybenzyl)-malonat.

9. Hydroxybenzyl-Aromaten, z.B. 1,3,5-Tris-(3,5-di-tert-butyl-4-hydroxybenzyl)-2,4,6-trimethylbenzol, 1,4-Bis-(3,5-di-tert-butyl-4-hydroxybenzyl)-2,3,5,6-tetra methylbenzol, 2,4,6-Tris-(3,5-di-tert-butyl-4-hydroxybenzyl)-phenol.

10. Triazinverbindungen, z.B. 2,4-Bis-octylmercapto-6-(3,5-di-tert-butyl-4-hydroxy anilino)-1,3,5-triazin, 2-Octylmercapto-4,6-bis-(3,5-di-tert-butyl-4-hydroxy anilino)-1,3,5-triazin, 2-Octylmercapto-4,6-bis-(3,5-di-tert-butyl-4-hydroxyphenoxy)-1,3,5-triazin, 2,4,6-Tris-(3,5-ditert-butyl-4-hydroxyphenoxy)-1,2,3-triazin, 1,3,5-Tris-(3,5-di-tert-butyl-4-hydroxybenzyl)-isocyanurat, 1,3,5-Tris-(4-tert-butyl-3-hydroxy-2,6-dimethylbenzyl)-isocyanurat, 2,4,6-Tris-(3,5-di-tert-butyl-4-hydroxyphenylethyl)-1,3,5-triazin, 1,3,5-Tris-(3,5-di-tert-butyl-4-hydroxyphenylpropionyl)-hexahydro-1,3,5-triazin, 1,3,5-Tris-(3,5-dicyclohexyl-4-hydroxybenzyl)-isocyanurat.

11. Benzylphosphonate, z.B. Dimethyl-2,5-di-tert-butyl-4-hydroxybenzylphosphonat, Diethyl-3,5-di-tert-butyl-4-hydroxybenzylphosphonat, Dioctadecyl-3,5-di-tert-butyl-4-hydroxybenzylphosphonat, Dioctadecyl-5-tert-butyl-4-hydroxy-3-methyl benzylphosphonat, Ca-Salz des 3,5-Di-tert-butyl-4-hydroxybenzyl-phosphonsäure-monoethylesters.

12. Acylaminophenole, z.B. 4-Hydroxy-laurinsäureanilid, 4-Hydroxystearinsäureanilid, N-(3,5-di-tert-butyl-4-hydroxyphenyl)-carbaminsäureoctylester.

13. Ester der  $\beta$ -(3,5-Di-tert-butyl-4-hydroxyphenyl)-propionsäure mit ein- oder mehrwertigen Alkoholen, wie z.B. mit Methanol, Ethanol, Octanol, Octadecanol, 1,6-Hexandiol, 1,9-Nonandiol, Ethylenglycol, 1,2-Propandiol, Neopentylglycol, Thiodiethylenglycol, Diethylenglycol, Triethylenglycol, Pentaerythrit, Tris-(hydroxyethyl)-isocyanurat, N,N'-Bis-(hydroxyethyl)-oxalsäurediamid, 3-Thiaundecanol, 3-Thiapentadecanol, Tri methylhexandiol, Trimethylolpropan, 4-Hydroxymethyl-1-phospha-2,6,7-Tri oxabicyclo-[2,2,2]-octan.

14. Ester der  $\beta$ -(5-tert-Butyl-4-hydroxy-3-methylphenyl)-propionsäure mit ein- oder mehrwertigen Alkoholen, wie z.B. mit Methanol, Ethanol, Octanol, Octadecanol, 1,6-Hexandiol, 1,9-Nonandiol, Ethylenglycol, 1,2-Propandiol, Neopentyl glycol, Thiodiethylenglycol, Diethylenglycol, Triethylenglycol, Pentaerythrit, Tris-(hydroxy)ethyl-isocyanurat, N,N'-Bis-(hydroxyethyl)-oxalsäurediamid, 3-Thiaundecanol, 3-Thiapentadecanol, Tri methylhexandiol, Trimethylolpropan, 4-Hydroxymethyl-1-phospha-2,6,7-Tri oxabicyclo-[2,2,2]-octan.

15. Ester der  $\beta$ -(3,5-Dicyclohexyl-4-hydroxyphenyl)-propionsäure mit ein- oder mehrwertigen Alkoholen, wie z.B. mit Methanol, Ethanol, Octanol, Octadecanol, 1,6-Hexandiol, 1,9-Nonandiol, Ethylenglycol, 1,2-Propandiol, Neopentyl glycol, Thiodiethylenglycol, Diethylenglycol, Triethylenglycol, Pentaerythrit, Tris-(hydroxy)ethyl-isocyanurat, N,N'-Bis-(hydroxyethyl)-oxalsäurediamid, 3-Thiaundecanol, 3-Thiapentadecanol, Tri methylhexandiol, Trimethylolpropan, 4-Hydroxymethyl-1-phospha-2,6,7-Trioxabicyclo-[2,2,2]-octan.

16. Ester der 3,5-Di-tert-butyl-4-hydroxyphenyllessigsäure mit ein- oder mehrwertigen Alkoholen, wie z.B. mit Methanol, Ethanol, Octanol, Octadecanol, 1,6-Hexandiol, 1,9-Nonandiol, Ethylenglycol, 1,2-Propandiol, Neopentyl glycol, Thiodiethylenglycol, Diethylenglycol, Triethylenglycol, Pentaerythrit, Tris-(hydroxy)ethyl-isocyanurat, N,N'-Bis-(hydroxyethyl)-oxalsäurediamid, 3-Thiaundecanol, 3-Thiapentadecanol, Tri methylhexandiol, Trimethylolpropan, 4-Hydroxymethyl-1-phospha-2,6,7-Trioxabicyclo-[2,2,2]-octan.

17. Amide der  $\beta$ -(3,5-Di-tert-butyl-4-hydroxyphenyl)-propionsäure, wie z.B. N,N'-Bis-(3,5-ditert-butyl-4-hydroxyphenyl propionyl)-hexamethylen-diamin, N,N'-Bis-(3,5-di-tert-butyl-4-hydroxyphenylpropionyl)-trimethylen-diamin, N,N'-Bis-(3,5-di-tert-butyl-4-hydroxyphenylpropionyl)-hydrazin.

Beispiele für aminische Antioxidantien:

N,N'-Di-isopropyl-p-phenylendiamin, N,N'-Di-sec-butyl-p-phenylendiamin, N,N'-Bis(1,4-dimethyl-pentyl)-p-phenylendiamin, N,N'-Bis(1-ethyl-3-methyl-pentyl)-p-phenylen diamin, N,N'-Bis(1-methyl-heptyl)-p-phenylendiamin, N,N'-Dicyclohexyl-p-phenylen diamin, N,N'-Diphenyl-p-phenylendiamin, N,N'-Di-(naphthyl-2)-p-phenylendiamin, N-Isopropyl-N'-phenyl-p-phenylendiamin, N-(1,3-Dimethyl-butyl)-N'-phenyl-p-phenylendiamin, N-(1-Methyl-heptyl)-N'-phenyl-p-phenylendiamin, N-Cyclohexyl-N'-phenyl-p-phenylendiamin, 4-(p-Toluol-sulfonamido)-diphenylamin, N,N'-Dimethyl-N,N'-di-sec-butyl-p-phenylendiamin, Diphenylamin, N-Allyldiphenylamin, 4-Isopropoxy-diphenylamin, N-Phenyl-1-naphthylamin, N-Phenyl-2-naphthylamin, octyliertes Diphenylamin, z.B. p,p'-Di-tert-octyldiphenylamin, 4-n-Butylaminophenol, 4-Butylamino-phenol, 4-Nonanoylamino-phenol, 4-Dodecanoylamino-phenol, 4-Octadecanoylamino-phenol, Di-(4-methoxyphenyl)-amin, 2,6-Di-tert-butyl-4-dimethylamino-methyl-phenol, 2,4'-Diamino-diphenylmethan, 4,4'-Diamino-diphenylmethan, N,N, N',N'-Tetramethyl-4,4'-diamino-diphenylmethan, 1,2-Di-[(2-methyl-phenyl)-amino]-ethan, 1,2-Di-(phenylamino)-propan, (o-Tolyl)-biguanid, Di-[4-(1',3'-dimethyl-butyl)-phenyl]amin, tert-octyliertes N-Phenyl-1-naphthylamin, Gemisch aus mono- und dialkylierten tert-Butyl/tert-Octyldiphenylaminen, Gemisch aus mono- und dialkylierten Isopropyl/Isohexyl-diphenylaminen, Gemische aus mono- und dialkylierten tert-Butyldiphenylaminen, 2,3-Dihydro-3,3-dimethyl-4H-1,4-benzothiazin, Phenothiazin, N-Allylphenothiazin, N,N,N',N'-Tetraphenyl-1,4-diaminobut-2-en, N,N'-Bis-(2',2,6,6-tetramethyl-piperidin-4-yl)-hexamethylendiamin, Bis-(2,2,6,6-tetramethylpiperidin-4-yl)-sebacat, 2,2,6,6-Tetramethylpiperidin-4-on, 2,2,6,6-Tetramethylpiperidin-4-ol.

Beispiele für weitere Antioxidantien:

Aliphatische oder aromatische Phosphite, Ester der Thiodipropionsäure oder der Thio diessigsäure, oder Salze der Dithiocarbamid- oder Dithiophosphorsäure, 2,2,12,12-Tetramethyl-5,9-dihydroxy-3,7,11 -trithiatridecan und 2,2,15,15-Tetra methyl-5,12-dihydroxy-3,7,10,14-tetrathiahexadecan.

Beispiele für Metall-Desaktivatoren, z.B. für Kupfer, sind:

a) Benzotriazole und deren Derivate, z.B. 4- oder 5-Alkylbenzotriazole (z.B. Toluotriazol) und deren Derivate, 4,5,6,7-Tetrahydrobenzotriazol, 5,5'-Methylenbis-benzotriazol; Man nich-Basen von Benzotriazol oder Tolutriazol wie 1-[Di(2-ethylhexyl)aminomethyl]-tolutriazol und 1-[Di(2-ethylhexyl)aminomethyl]-benzotriazol; Alkoxyalkyl benzotriazole wie 1-(Nonyloxyethyl)-benzotriazol, 1-(1-Butoxyethyl)-benzotriazol und 1-(1-Cyclohexyloxybutyl)-tolutriazol.

b) 1,2,4-Triazole und deren Derivate, z.B. 3-Alkyl (oder Aryl)- 1,2,4-Triazole, Man nich-Basen von 1,2,4-Triazolen wie 1-[Di(2-ethylhexyl)amino methyl]-1,2,4-triazol; Alkoxyalkyl-1,2,4-triazole wie 1-(1-Butoxyethyl)-1,2,4-triazol; acylierte 3-Amino-1,2,4-triazole.

c) Imidazolderivate, z.B. 4,4'-Methylenbis(2-undecyl)-5-methylimidazol, Bis[(N-methyl)-imidazol-2-yl]carbinol-oc-tylether.

d) Schwefelhaltige heterocyclische Verbindungen, z.B. 2-Mercaptobenzthiazol, 2,5-Dimercapto-1,3,4-thiadiazol und deren Derivate; 3,5-Bis[di(2-ethylhexyl)amino-methyl]-1,3,4-thiadiazolin-2-on.

e) Aminoverbindungen, z.B. Salicyliden-propylendiamin, Salicylaminoguanidin und deren Salze.

Beispiele für Rost-Inhibitoren sind:

a) Organische Säuren, ihre Ester, Metallsalze, Aminsalze und Anhydride, z.B. Alkyl- und Alkenylbernsteinsäuren und deren Partialester mit Alkoholen, Diolen oder Hy droxycarbonsäuren, Partialamide von Alkyl- und Alkenyl-bernsteinsäuren, 4-No nylphenoxyessigsäure, Alkoxy- und Alkoxyethoxycarbonsäuren wie Dodecyl oxyessigsäu- re, Dodecyl-oxo(ethoxy)-essigsäure und deren Aminsalze, ferner N-Oleoyl- sarcosin, Sorbitan-mono-oleat, Blei-naphthenat, Alkenylbernsteinsäure anhydride, z.B. Dodecenybernsteinsäure-anhydrid, 2-Carboxymethyl-1-dodecyl-3-methylglycerin und dessen Aminsalze.

b) Stickstoffhaltige Verbindungen, z.B.:

I. Primäre, sekundäre oder tertiäre aliphatische oder cycloaliphatische Amine und Aminsalze von organischen und anorganischen Säuren, z.B. öllösliche Alkyl ammoniumcarboxylate, ferner 1-[N,N-bis-(2-hydroxyethyl) amino]-3-(4-nonylphenoxy)propan-2-ol.

II. Heterocyclische Verbindungen, z.B.:

Substituierte Imidazoline und Oxazoline, 2-Heptadecenyl-1-(2-hydroxyethyl)- imidazolin.

c) Phosphorhaltige Verbindungen, z.B.:

Aminsalze von Phosphorsäurepartialestern oder Phosphonsäurepartialestern, Zinkdialkyldithiophosphate

d) Schwefelhaltige Verbindungen, z.B.:

Barium-dinonylnaphthalin-sulfonate, Calciumpetroleum-sulfonate, Alkylthio- substituierte aliphatische Carbonsäuren, Ester von aliphatischen 2-Sulfocarbonsäuren und deren Salze.

e) Glycerinderivate, z.B.:

Glycerin-monoleat, 1-(Alkylphenoxy)-3-(2-hydroxyethyl)glycerine, 1-(Alkylphenoxy)-3-(2,3-dihydroxypropyl) glycerine, 2-Carboxyalkyl-1,3-dialkylglycerine.

Beispiele für Viskositätsindex-Verbesserer sind:

Polyacrylate, Polymethacrylate, Vinylpyrrolidon/Methacrylat-Copolymere, Polyvinyl pyrrolidone, Polybutene, Olefin-Copolymere, Styrol/Acrylat-Copolymere, Polyether.

Beispiele für Stockpunktemiedriger sind:

Polymethacrylat, alkylierte Naphthalinderivate.

Beispiele für Dispergiermittel/Tenside sind:

Polybutenylbernsteinsäureamide oder -imide, Polybutenylphosphonsäurederivate, basische Magnesium-, Calcium-, und Bariumsulfonate und -phenolate.

Beispiele für Verschleisschutz-Additive sind:

Schwefel und/oder Phosphor und/oder Halogen enthaltende Verbindungen, wie ge schwefelte Olefine und pflanzliche Oele, Zinkdialkyldithiophosphate, alkylierte Triphenyl phosphate, Tritolylphosphat, Tricresylphosphat, chlorierte Paraffine, Alkyl- und Arylidi- und tri- sulfide, Aminsälsalze von Mono- und Dialkylphosphaten, Aminsälsalze der Methylphosphonsäure, Diethanolaminomethyltolyltriazol, Di(2-ethylhexyl)aminomethyltolyltriazol, Derivate des 2,5-Dimercapto-1,3,4-thiadiazols, 3-[(Bis-isopropoxy-phosphinothioyl)thio]-propionsäure-ethylester, Triphenylthiophosphat (Triphenylphosphorothioat), Tris(alkylphenyl)phosphorothioate und deren Gemische, (z.B. Tris(isononylphenyl)phosphorothioat), Diphenylmonononylphenyl-phosphorothioat, Isobutylphenyl- diphenyl-phosphorothioat, Dodecylaminsalz des 3-Hydroxy-1,3-thiaphosphetan-3-oxids, Trithiophosphorsäure-5,5,5-tris(isooctylacetat (2)), Derivate von 2-Mercapto-benzthiazol wie 1-[N,N- Bis(2-ethylhexyl)aminomethyl]-2-mercapto-1H-1,3-benzthiazol, 5-Ethoxycarbonyloctyl-dithiocarbamat.

Besonders wirksam sind die erfindungsgemäßen Verbindungen zusammen mit phenolischen und/oder aminischen Antioxidantien.

Überzugsmittel bestehen im allgemeinen aus Bindemitteln, Zusatzstoffen und gegebenenfalls farbgebenden Komponenten.

Als Bindemittel kommen prinzipiell alle in der Technik gebräuchlichen in Betracht, beispielsweise solche, wie sie beschrieben sind in Ullmann's Encyclopedia of Industrial Chemistry, 5. Ed., Vol. A18, pp. 368-426. VCH, Weinheim 1991. Allgemein handelt es sich um ein filmbildendes Bindemittel basierend auf einem thermoplastischen oder thermohärtbaren Harz, vorwiegend auf einem thermohärtbaren Harz. Beispiele hierfür sind Alkyd-, Acryl-, Polyester-, Phenol-, Melamin-, Epoxid-, Polyurethanharze und deren Gemische.

Es kann sich um ein kalt aushärtbares oder ein heiß aushärtbares Bindemittel handeln, wobei die Zugabe eines Härtungskatalysators vorteilhaft sein kann. Geeignete Katalysatoren, die die Aushärtung des Bindemittels beschleunigen, sind beispielsweise beschrieben in Ullmann's Encyclopedia of Industrial Chemistry, Vol. A18, S.469. VCH Verlagsgesellschaft, Weinheim 1991.

Bevorzugt sind Überzugsmittel, die als filmbildendes Bindemittel Epoxidharze, Polyurethanharze, Polyesterharze, Acrylharze und deren Copolymerharze, Polyvinylharze, Phenolharze, Alkydharze oder Mischungen solcher Harze enthalten.

Die Verbindungen der Formel I können in den Überzugsmitteln zu 0,001 bis 10, bevorzugt zu 0,1 bis 5 % enthalten sein.

Handelt es sich bei den erfindungsgemäßen Zusammensetzungen um Überzugsmittel bzw. Lacke, so können diese ebenfalls weitere übliche Komponenten enthalten, z.B. aus der Gruppe der Farbstoffe, Pigmente, Füllstoffe, Fließkontrollmittel, Haftverbesserer, Härtungskatalysatoren, Lichtschutzmittel oder Antioxidantien.

Bevorzugte erfindungsgemäße Verbindungen, wie vorstehend beschrieben, führen zu bevorzugten Zusammensetzungen.

Die vorliegende Erfindung betrifft auch die Verwendung von Verbindungen oder Verbindungsgemischen der Formel I als Additive in Schmierstoffen, Hydraulik- und Metallbearbeitungsflüssigkeiten oder Beschichtungs- und Überzugsmitteln sowie ein Verfahren zur Verbesserung der Gebrauchseigenschaften von Schmierstoffen, Metallbearbeitungs-

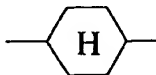
oder Hydraulikflüssigkeiten oder von Beschichtungs- oder Überzugsmitteln, dadurch gekennzeichnet, daß diesen Verbindungen oder Verbindungsgemische der Formel I zugesetzt werden.

Die folgenden Beispiele erläutern die Erfindung weiter, ohne sie jedoch zu beschränken. Teile- und Prozentangaben beziehen sich, sofern nicht anders angegeben, auf das Gewicht. Es wird jeweils unter Stickstoff gearbeitet. Wenn die Produkte bereits beim Abkühlen der Reaktionslösung zu kristallisieren beginnen, wird abfiltriert und auf weitere Reinigung verzichtet.

### Beispiele

#### 10 Herstellungsbeispiele

(In den Tabellen sowie in der übrigen Beschreibung bedeuten Me = Methyl, und die Gruppe



20 bedeutet Cyclohexylen).

#### Methode 1

25 In einem 4-Hals-Sulfierkolben (Reaktionsgefäß mit flachem Boden) mit mechanischem Rührer, Wasserabscheider nach Dean-Stark, Thermometer und Stickstoffeinleitung werden 0,2 mol (Benzo)Triazol; 0,2mol Aldehyd, 0,1mol Diol (vgl. Tabelle 1) und 0,2g p-Toluolsulfonsäure in 200ml Cyclohexan vorgelegt.

Die Reaktionslösung wird so lange am Rückfluß erhitzt, bis sich die theoretische Menge von 0,2mol Wasser abgeschieden hat.

30 Die auf Raumtemperatur abgekühlte Reaktionslösung wird dreimal mit 100ml wäßriger 5%  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ -Lösung und mit zweimal 100ml Wasser gewaschen, über  $\text{MgSO}_4$  getrocknet und das Lösungsmittel am Rotationsverdampfer abdestilliert. Zum Schluß wird 2 Stunden bei 60°C im Hochvakuum getrocknet.

35

40

45

50

55

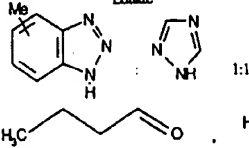
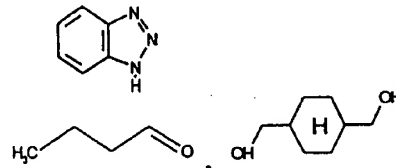
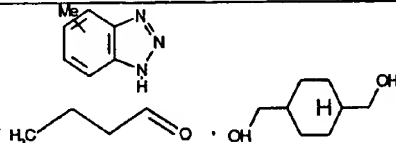
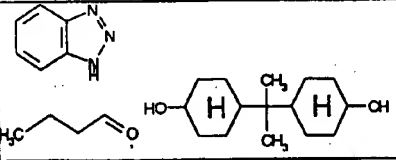
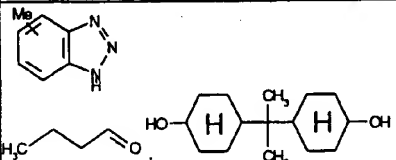
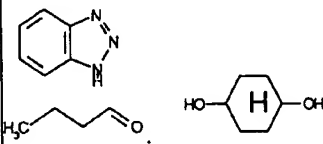
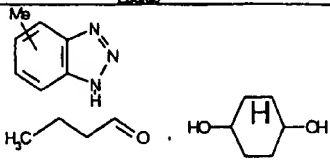
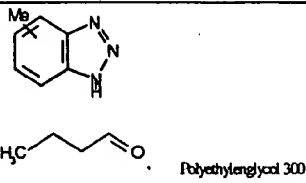
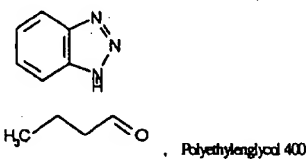
Tabelle 1:	Beispiele nach Methode 1	Ausbeute	Elementaranalyse
Bsp. Nr.	Edukte		
1		28 % oranges Öl	Gef.: C: 64,2 H: 8,3 N: 17,9
2		98 % gelbes Öl	Ber.: C: 68,5 H: 7,8 N: 17,1 Gef.: C: 69,1 H: 8,4 N: 14,8
3		100 % oranges Öl	Ber.: C: 69,5 H: 8,2 N: 16,2 Gef.: C: 70,1 H: 8,8 N: 14,0
Tabelle 1:	(Fortsetzung) Beispiele nach Methode 1	Ausbeute	Elementaranalyse
Bsp. Nr.	Edukte		
4		99 % gelboranges Öl	Ber.: C: 71,4 H: 8,6 N: 14,3 Gef.: C: 72,6 H: 9,5 N: 12,1
5		99 % gelbes Harz	Ber.: C: 72,3 H: 8,9 N: 13,7 Gef.: C: 73,4 H: 9,6 N: 11,4
6		98 % oranges Öl	Ber.: C: 67,5 H: 7,4 N: 18,2 Gef.: C: 67,8 H: 7,8 N: 16,7

Tabelle 1: (Fortsetzung) Beispiele nach Methode 1

Bsp. Nr.	Edukte	Ausbeute	Elementaranalyse
7		98 % oranges Öl	Ber.: C 68,5 H 7,8 N 17,1 Gef.: C 69,3 H 8,4 N 14,8
8		88 % oranges Öl	Ber.: C 62,2 H 8,0 N 12,8 Gef.: C 63,5 H 8,5 N 10,8
9		83 % gelboranges Öl	Ber.: C 60,9 H 8,2 N 10,7 Gef.: C 62,7 H 8,7 N 9,8

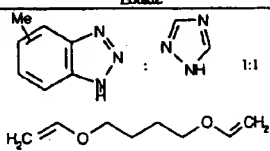
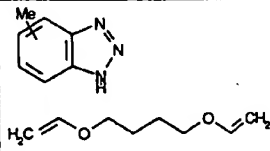
## Methode 2

In einem 4-Hals-Sulfierkolben mit mechanischem Rührer, Rückflußkühler, Thermometer und Stickstoffeinleitung werden 0,2mol Triazol, 0,1mol D ivinylether und 0,2g p-Toluolsulfonsäure in 100ml Lösungsmittel (vgl. Tabelle2) vorgelegt.

Die Reaktionslösung wird bis zum Verschwinden der Edukte (Kontrolle durch Dünnschichtchromatographie) am Rückfluß gekocht.

Die auf Raumtemperatur abgekühlte Reaktionslösung wird dreimal mit 100ml wäßriger 5%  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ -Lösung und zweimal mit 100ml Wasser gewaschen, über  $\text{MgSO}_4$  getrocknet und das Lösungsmittel am Rotationsverdampfer abdestilliert. Zum Schluß wird 2Stunden bei 60°C im Hochvakuum getrocknet.

Tabelle 2: Beispiele nach Methode 2

Bsp. Nr.	Edukte	L ö sungsmittel	Ausbeute	Elementaranalyse
10		Toluol	86 % braunes Öl	Ber.: C 59,3 H 7,0 N 24,4 Gef.: C 58,6 H 7,2 N 23,5
11		Cyclohexan	91 % braunes Harz	Ber.: C 64,7 H 6,9 N 20,6 Gef.: C 64,8 H 7,0 N 20,4

## Methode 3

In einem 4-Hals-Sulfiervolben mit mechanischem Rührer, Rückflußkühler, Thermometer und Stickstoffeinleitung werden 0,2mol (Benzo)Triazol, 0,1mol Divinylether und 0,2g p-Toluolsulfonsäure in 100ml Lösungsmittel (vgl. Tabelle3) vorgelegt.

Die Reaktionslösung wird bis zum Verschwinden der Edukte (Kontrolle durch Dünnschichtchromatographie) am Rückfluß gekocht. Zu der auf Raumtemperatur abgekühlten Reaktionslösung gibt man 5g pulverisiertes CaO und etwas MgSO<sub>4</sub>, läßt 10Minuten rühren und filtriert die Suspension. Das Filtrat wird am Rotations verdampfer eingeeengt und das Produkt 2Stunden bei 60 °C im Hochvakuum getrocknet.

Tabelle 3: Beispiele nach Methode 3

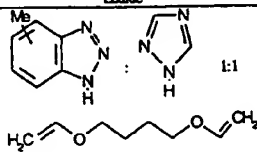
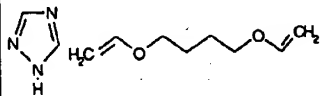
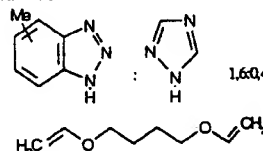
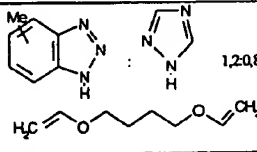
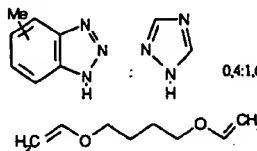
Bsp. Nr.	Edukte	LM	Ausbeute	Elementaranalyse
12	 <chem>Cc1ccc2nn[nH]c2c1</chem> : <chem>c1ccn[nH]1</chem> 1:1 <chem>C=COCCCOCCOC=C</chem>	A	85 % orangerotes Öl	Ber.: C 59,3 H 7,0 N 24,4 Gef.: C 58,8 H 7,1 N 23,7
13	 <chem>c1ccn[nH]1</chem> : <chem>C=COCCCOCCOC=C</chem>	A	38 % oranges Öl	Ber.: C 51,4 H 7,2 N 29,0 Gef.: C 51,4 H 7,3 N 29,9
14	 <chem>Cc1ccc2nn[nH]c2c1</chem> : <chem>c1ccn[nH]1</chem> 1,6:0,4 <chem>C=COCCCOCCOC=C</chem>	B	90 % rot-braunes Harz	Ber.: C 62,7 H 7,0 N 22,0 Gef.: C 62,4 H 7,0 N 22,5

Tabelle 3: (Fortsetzung) Beispiele nach Methode 3

Bsp. Nr.	Edukte	LM	Ausbeute	Elementaranalyse
15	 <chem>Cc1ccc2nn[nH]c2c1</chem> : <chem>c1ccn[nH]1</chem> 1,2:0,8 <chem>C=COCCCOCCOC=C</chem>	B	94 % rot-braunes Harz	Ber.: C 60,5 H 7,0 N 23,5 Gef.: C 60,4 H 7,0 N 23,9
16	 <chem>Cc1ccc2nn[nH]c2c1</chem> : <chem>c1ccn[nH]1</chem> 0,4:1,6 <chem>C=COCCCOCCOC=C</chem>	B	93 % rotes Öl	Ber.: C 55,0 H 7,1 N 27,5 Gef.: C 54,8 H 7,1 N 27,9

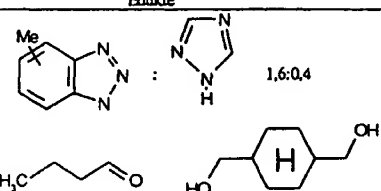
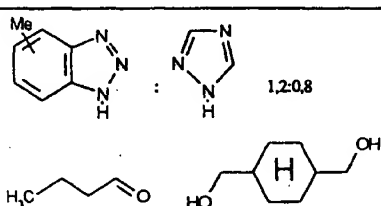
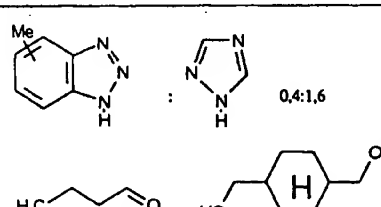
LM (L. Lösungsmittel): A = Tetrachlorkohlenstoff  
B = Toluol

## Methode 4

In einem 4-Hals-Sulfierkolben mit mechanischem Rührer, Wasserabscheider nach Dean-Stark, Thermometer und Stickstoffeinleitung werden 0,2mol (Benzo)Triazol, 0,2mol Butyraldehyd, 0,1mol 1,4-Bis(hydroxymethyl)-cyclohexan und 0,2g p-Toluolsulfonsäure in einem Gemisch von 100ml Cyclohexan und 100ml Toluol zum Rückfluß erhitzt.

Nachdem sich die theoretische Menge von 0,2mol Wasser abgetrennt hat, wird auf Raumtemperatur abgekühlt. Es werden 5g CaO und etwas  $MgSO_4$  zugegeben, 10Minuten rühren gelassen und die Suspension filtriert. Das Filtrat wird am Rotations verdampfer eingengt und das Produkt 2Stunden bei 60 °C im Hochvakuum getrocknet.

Tabelle 4: Beispiele nach Methode 4

Bsp. Nr.	Edukte	Ausbeute	Elementaranalyse
17		96 % oranges Harz	Ber: C: 68,2 H: 8,3 N: 17,0  Gef: C: 68,2 H: 8,3 N: 17,0
18		96% oranges Harz	Ber: C: 66,8 H: 8,4 N: 18,0  Gef: C: 66,7 H: 8,4 N: 17,3
19		97% oranges Öl	Ber: C: 63,5 H: 8,6 N: 20,2  Gef: C: 63,3 H: 8,7 N: 18,7

## Anwendungsbeispiele

## Beispiel A1 : Kupfer Korrosionstest (modifiziert nach ASTM D-130)

0,05 Gewichts% der zu testenden Verbindung werden in einem Turbinenöl der Viskosität  $29,7 \text{ mm}^2\text{s}^{-1}$  bei 40°C und  $5,05 \text{ mm}^2\text{s}^{-1}$  bei 100°C (Schwefelgehalt 0,22%) gelöst. Weitere 50 ppm elementarer Schwefel werden zugegeben.

Ein mit Siliciumcarbid poliertes Kupferblech (60 x 10 x 1 mm) wird vollständig in die Öllösung getaucht und 3 Stunden bei 100 °C dort belassen. Danach wird das Kupferblech aus dem Öl genommen und mit Petrolether gespült. Es folgt die Bewertung nach der ASTM D 130 Copper Strip Corrosion Standard Chart (Vgl. Tabelle 5). Die Beurteilung geschieht in vier Stufen:

- 1 - kein Beschlag
- 2 - mäßiger Beschlag
- 3 - starker Beschlag
- 4 - Korrosion,

wobei innerhalb der Zahlengruppen 1 bis 4 noch auf Grund der Schattenbildung auf den Proben eine Feinunterteilung

vorgenommen wird. In der qualitativen Beurteilung A bis E steht dabei die Wertung A vor B, B vor C usw. Die Tabelle zeigt jeweils Werte zweier Bleche (Parallelbestimmung).

Tabell 5:

Kupfer Korrosionstest	
Verbindung aus Beispiel Nr.	Beurteilung
--	3B/4A
10	1A/1A
13	1A/1A
1	1A/1B
14	1A/1A
15	1A/1A
16	1A/1A

#### Beispiel A2: Rotary Bomb Oxidation Test (RBOT), ASTM D 2272

0,05 Gewichts% der zu testenden Verbindung werden in einem Turbinenöl (Viskosität  $29,7 \text{ mm}^2\text{s}^{-1}$  bei  $40^\circ\text{C}$  und  $5,05 \text{ mm}^2\text{s}^{-1}$  bei  $100^\circ\text{C}$ , Schwefelgehalt 0,22%) gelöst. Weitere Komponenten sind 0,15% eines phenolischen<sup>1)</sup>, 0,05% eines aminischen<sup>2)</sup> Antioxidans und 0,07% eines Korrosionsinhibitors<sup>3)</sup> (Vgl. folgende Tabelle). 50 ml der so erhaltenen Mischung werden mit 5 ml Wasser in das Testgefäß gegeben, das als Katalysator eine Kupferspirale enthält. Das Gefäß wird mit Sauerstoff bis zu einem Druck von 620 kPa beladen, verschlossen und in einem  $150^\circ\text{C}$  heißen Bad rotiert. Gemessen wird die Zeit, in welcher der Sauerstoffdruck um 172 kPa abfällt.

Tabelle 6:

Rotary Bomb Oxidation Test (RBOT)	
Verbindung aus Beisp. Nr.	Zeit [min]
--	278
10	830
13	1048
1	751
14	1039
15	1084
16	1155

1) Gemisch von tert-butylierten Phenolen, erhältlich als Irganox™ 140

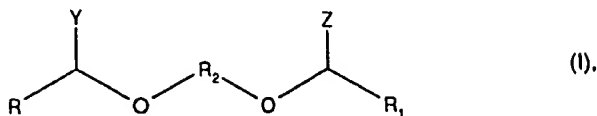
2) Gemisch von Diphenylamin-Verbindungen, kommerziell erhältlich als Irganox™ 57, vgl. US-5.073.278, Sp. 2. Z. 50

3) Hitec™ 536,  $\text{H}_{23}\text{C}_{12}\text{-CH}(\text{COOH})\text{-CH}_2\text{-CO-NH-CH}_2\text{-CH}_2\text{-NH-CH}_2\text{-CH}_2$



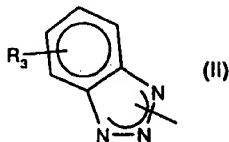
#### Patentansprüche

1. Verbindungen der Formel I

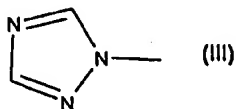


10 worin

Y und Z unabhängig voneinander ein Rest der Formel

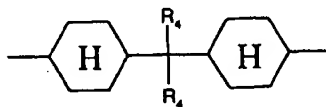


20 oder



30 sind,

R und R<sub>1</sub> unabhängig voneinander Wasserstoff, C<sub>1</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl, C<sub>5</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, mit C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiertes C<sub>5</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, Phenyl oder mit C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiertes Phenyl bedeutet, R<sub>2</sub> C<sub>2</sub>-C<sub>20</sub> Alkyl, C<sub>5</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, ein Rest der Formel



45 oder  $-(C_nH_{2n}O)_mC_nH_{2n}-$  ist, wobei n für 2, 3 oder 4 und m für 1 bis 20 stehen, R<sub>3</sub> für Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl steht, und R<sub>4</sub> Wasserstoff oder Methyl bedeutet,

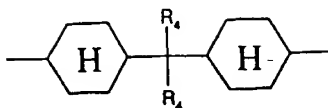
sowie Mischungen solcher Verbindungen.

2. Verbindungen oder Mischungen gemäß Anspruch 1, worin R und R<sub>1</sub> gleich sind.

3. Verbindungen oder Mischungen gemäß Anspruch 1, worin

50 R und R<sub>1</sub> Wasserstoff, C<sub>1</sub>-C<sub>9</sub>-Alkyl oder Phenyl, R<sub>2</sub> C<sub>2</sub>-C<sub>15</sub>-Alkyl, C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, ein Rest der Formel

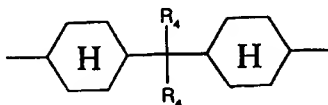
55



oder  $-(C_nH_{2n}O)_mC_nH_{2n}-$ , wobei n für 2, 3 oder 4 und m für 1 bis 10 stehen, und  $R_3$  Wasserstoff oder Methyl sind.

4. Verbindungen oder Mischungen gemäß Anspruch 1, worin R und  $R_1$  Wasserstoff oder  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl sind,

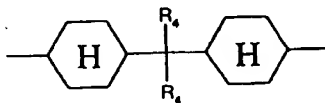
$R_2$   $C_2$ - $C_{12}$ -Alkyl, Cyclohexyl oder ein Rest der Formel



oder  $(C_nH_{2n}O)_mC_nH_{2n}$  ist, wobei n für 2, 3 oder 4 und m für 1 bis 10 stehen, und  $R_3$  Wasserstoff oder Methyl ist.

5. Verbindungen oder Mischungen gemäß Anspruch 4, worin

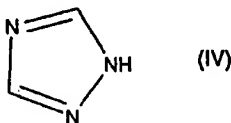
$R_2$   $C_2$ - $C_8$ -Alkyl oder Cyclohexyl oder ein Rest der Formel



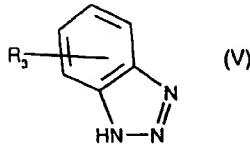
ist.

6. Mischungen von Verbindungen der Formel I gemäß Anspruch 1, worin die Reste Y und Z verschieden sind mit solchen Verbindungen der Formel I, worin die Reste Y und Z gleich sind.

7. Verfahren zu Herstellung von in Anspruch 1 definierten Verbindungen der Formel I und deren Mischungen, dadurch gekennzeichnet, daß man die Verbindung der Formel



oder ein Benzotriazol der Formel



oder Mischungen davon

- (i) mit Aldehyden  $R_1\text{CHO}$  oder  $R\text{CHO}$  oder Mischungen solcher Aldehyde und Diolen  $\text{HO}-R_2-\text{OH}$  umsetzt, wobei die Reste  $R$ ,  $R_1$ ,  $R_2$  und  $R_3$  wie in Anspruch 1 definiert sind oder
- (ii), wenn  $R_1$  und  $R$  Methyl sind und  $R_2$  und  $R_3$  wie in Anspruch 1 definiert sind, mit Divinylethern der Formel  $\text{H}_2\text{C}=\text{CH}-\text{O}-R_2-\text{O}-\text{CH}=\text{CH}_2$  umsetzt.

8. Verfahren nach Anspruch 7, worin Mischungen von Verbindungen der Formeln IV und V eingesetzt werden.
9. Verfahren gemäß Anspruch 8, wobei das Molverhältnis IV : V im Bereich von 1:9 bis 9:1 liegt.
10. Verfahren gemäß Anspruch 8, wobei das Molverhältnis IV : V im Bereich von 1:4 bis 4:1 liegt.
11. Nach dem Verfahren des Anspruchs 7 erhaltene Produkte bzw. Produktgemische.
12. Zusammensetzungen enthaltend
  - A) einen Schmierstoff, eine Hydraulik- oder Metallbearbeitungsflüssigkeit oder ein Beschichtungs- oder Überzugsmittel und
  - B) mindestens eine Verbindung bzw. ein Verbindungsgemisch oder Produkt nach Anspruch 1 oder 11.
13. Zusammensetzungen nach Anspruch 12, worin die Komponente A) ein Schmierstoff ist.
14. Zusammensetzungen nach Anspruch 13, worin der Schmierstoff ein Motoröl ist.
15. Zusammensetzungen nach Anspruch 14, die zusätzlich weitere Stabilisatoren wie Antioxidantien, weitere Metall-desaktivatoren, Rostinhibitoren, Viskositäts-Index-Verbesserer, Stockpunktniedriger, Dispergiertmittel/Tenside und/oder Hochdruck- und Verschleißschutzadditive enthalten.
16. Zusammensetzungen nach Anspruch 15, die als weitere Antioxidantien phenolische und/oder aminische Antioxidantien enthalten.
17. Verwendung von Verbindungen oder Verbindungsgemischen gemäß Anspruch 1 oder 11 als Additive in Schmierstoffen, Hydraulik- und Metallbearbeitungsflüssigkeiten oder Beschichtungs- und Überzugsmitteln.
18. Verfahren zur Verbesserung der Gebrauchseigenschaften von Schmierstoffen, Metallbearbeitungs- oder Hydraulikflüssigkeiten oder von Beschichtungs- oder Überzugsmitteln, dadurch gekennzeichnet, daß diesen Verbindungen oder Verbindungsgemischen gemäß Anspruch 1 oder 11 zugesetzt werden.



Europäisches  
Patentamt

# EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung  
EP 96 81 0205

EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE			
Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int.Cl.6)
Y	DE-A-15 21 762 (J.R. GEIGY AG) 25. September 1969 * das ganze Dokument *	1-18	C07D403/12 C07D249/18 C07D249/08 C09K15/30 C23F11/14 C10M133/44 //C10N30:12, C10N30:14
Y	DE-A-26 01 719 (CIBA-GEIGY AG) 29. Juli 1976 * Seite 17; Tabelle 2 *	1-18	
Y	EP-A-0 006 710 (MOBIL OIL CORPORATION) 9. Januar 1980 * das ganze Dokument *	1-18	
D	& US-A-4 153 565 (BRAID M. & LANDIS P.S.) 8. Mai 1979		
Y	WO-A-85 01964 (HENKEL KOMMANDITGESELLSCHAFT AUF AKTIEN) 9. Mai 1985 * das ganze Dokument *	1-18	
	& EP-A-0 160 042 (HENKEL KGAA) 6. November 1985		
Y	EP-A-0 160 620 (CIBA-GEIGY AG) 6. November 1985 * das ganze Dokument *	1-18	
Y	EP-A-0 365 476 (CIBA-GEIGY AG) 25. April 1990 * das ganze Dokument *	1-18	
D	& US-A-5 032 300 (O'NEIL R.M.) 16. Juli 1991		
Y	EP-A-0 385 951 (CIBA-GEIGY AG) 5. September 1990 * das ganze Dokument *	1-18	
D	& US-A-5 076 948 (O'NEIL R.M. & GRAHAM G.) 31. Dezember 1991		
-/-			
Der vorliegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt			
Recherchenort <b>MÜNCHEN</b>		Abschlußdatum der Recherche <b>19. Juli 1996</b>	Prüfer <b>Hartrampf, G</b>
<b>KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE</b> X : von besonderer Bedeutung allein betrachtet Y : von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer anderen Veröffentlichung derselben Kategorie A : technologischer Hintergrund O : mündliche Offenbarung P : Zwischenliteratur T : der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze E : älteres Patentedokument, das jedoch erst am oder nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist D : in der Anmeldung angeführtes Dokument L : aus anderen Gründen angeführtes Dokument & : Mitglied der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes Dokument			



Europäisches  
Patentamt

# EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung  
EP 96 81 0205

EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE			
Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int.Cl.6)
A	CHEMICAL ABSTRACTS, vol. 93, no. 25, 22.Dezember 1980 Columbus, Ohio, US; abstract no. 239321n, BELOUSOV A.M. ET AL.: "Reaction of vinyl ethers with tetrazole" Seite 846; Spalte 1; XP002008837 * Zusammenfassung * & ZH. ORG. KHIM. (ZORKAE), Bd. 16, Nr. 6, 1980, Seiten 1313-1315, & J. ORG. CHEM. USSR (JOCYA9), Bd. 16, Nr. 6, 1980, Seiten 1135-1137, ---	1-18	
D,A	JOURNAL OF THE CHEMICAL SOCIETY, PERKIN TRANSACTIONS 1 (JCPRB4), Nr. 4, April 1987, Seiten 791-797, XP002008836 KATRITZKY A.R. ET AL.: "The chemistry of N-substituted benzotriazoles. Part 2. Reactions of benzotriazole with aldehydes and aldehyde derivatives. 1-(.alpha.-Hydroxyalkyl)-, 1-(.alpha.-alkoxyalkyl)-, and 1-(.alpha.-acyloxyalkyl)benzotriazoles" * Verbindungen (12), (13) und (18) * -----	1-18	
Der vorliegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt			
Recherchenort MÜNCHEN		Abschlußdatum der Recherche 19. Juli 1996	
		Führer Hartrampf, G	
KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE			
<p>X: von besonderer Bedeutung allein betrachtet Y: von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer anderen Veröffentlichung derselben Kategorie A: technologischer Hintergrund O: nichtschriftliche Offenbarung P: Zwischenliteratur</p>		<p>T: der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze E: literarisches Patentdokument, das jedoch erst aus oder nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist D: in der Anmeldung angeführtes Dokument L: aus anderen Gründen angeführtes Dokument A: Mitglied der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes Dokument</p>	